



①9 BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

⑫ Patentschrift
⑩ DE 195 36 708 C 1

⑤① Int. Cl.⁶:
C 03 C 3/093
B 65 D 1/09
A 61 J 1/00

②① Aktenzeichen: 195 36 708.1-45
②② Anmeldetag: 30. 9. 95
④③ Offenlegungstag: —
④⑤ Veröffentlichungstag
der Patenterteilung: 31. 10. 96

DE 195 36 708 C 1

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

⑦③ Patentinhaber:

Jenaer Glaswerk GmbH, 07745 Jena, DE

⑦② Erfinder:

Watzke, Eckhart, Dipl.-Ing., 07749 Jena, DE;
Kämpfer, Andrea, Dipl.-Ing., 07745 Jena, DE; Brix,
Peter, Dr., 55116 Mainz, DE; Ott, Franz, Dr., 95666
Mitterteich, DE

⑤⑥ Für die Beurteilung der Patentfähigkeit
in Betracht gezogene Druckschriften:

DE 42 30 607 C1
DE 37 22 130 C2
DD 3 01 821 A7

⑤④ Zirkon- und lithiumoxidhaltiges Borosilicatglas hoher chemischer Beständigkeit und geringer Viskosität und dessen Verwendung

⑤⑦ Es wird ein zirkon- und lithiumoxidhaltiges Borosilicatglas hoher chemischer Beständigkeit und geringer Viskosität mit einer hydrolytischen Beständigkeit nach DIN ISO 719 der ersten Klasse, einer Säurebeständigkeit nach DIN 12116 der ersten Klasse und einer Laugenbeständigkeit nach DIN ISO 659 der ersten Klasse und mit geringen Verarbeitungstemperaturen V_A zwischen 1180°C und 1230°C, und einer Wärmedehnung $\alpha_{20/300} = 4,9 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ beschrieben, welches die Zusammensetzung (in Gewichtsprozent auf Oxidbasis) hat von SiO_2 73-75; B_2O_3 7-10; Al_2O_3 5-7; ZrO_2 1-3; Li_2O 0,5-1,5; Na_2O 0-10; K_2O 0-10; MgO 0-3; CaO 0-3; BaO 0-3; SrO 0-3; ZnO 0-3; Verhältnis $\text{SiO}_2/\text{B}_2\text{O}_3 \geq 7,5$; $\Sigma \text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{ZrO}_2$ 80-83 sowie $\Sigma \text{MgO} + \text{CaO} + \text{BaO} + \text{SrO} + \text{ZnO} \leq 3$ und Fluoride 0-3. Besonders geeignet ist das Glas für die Verwendung als vielseitig einsetzbares Pharmaprimärpackmittel, z. B. als Ampullenglas.

DE 195 36 708 C 1

Zu EM 00068
Zit. St. d. T.

Q. Schickel
zu P 1197 DE

Beschreibung

Gegenstand der Erfindung ist ein zirkon- und lithiumoxidhaltiges Borosilicatglas mit iner hydrolytischen Beständigkeit, einer Säure- und einer Laugenbeständigkeit innerhalb der ersten Klasse und geringen Viskositäten vor allem im Verarbeitungsbereich.

Die Pharmaindustrie benötigt für die Verwendung als Primärpackmittel, z. B. als Ampullenglas, Gläser mit besten chemischen Beständigkeiten. Bisherige kommerzielle pharmazeutische Ampullengläser besitzen Beständigkeiten der hydrolytischen Klasse (H) 1 (gemäß DIN ISO 719), der Säureklasse (S) 1 (gemäß DIN 12116) sowie der Laugenklasse (L) 2 (gemäß DIN ISO 695). Diesen Stand der Technik repräsentieren das Glas Fiolar® klar, Code-Nr. 8412 (SiO_2 74,7; B_2O_3 10,0; Al_2O_3 5,0; Na_2O 6,5; CaO 1,5; BaO 2,0; Fluoride 0,3 Gew.-%) und das JENA^{er} Geräteglas Ggl 490/5 (SiO_2 73,2; B_2O_3 11,0; Al_2O_3 5,3; Na_2O 7,0; K_2O 0,2; CaO 0,8; BaO 2,5 Gew.-%) mit einem Gewichtsverlust von 100 mg/dm² (gemäß DIN ISO 695). Eine Laugenbeständigkeit der Klasse 1, d. h. ein Gewichtsverlust von < 75 mg/dm² ist bei kommerziellen pharmazeutischen Ampullengläsern bisher nicht realisiert.

Eine wichtige Forderung der Pharmaindustrie besteht jedoch in der Bereitstellung von Primärpackmitteln mit deutlich verbesserter Laugenbeständigkeit, um neuentwickelte Injektabilia, die einen verstärkten basischen Angriff auf das Behältnis ausüben, verpacken zu können. Praktische Erfahrungen haben gezeigt, daß zur Sicherung der Laugenbeständigkeit im Produktionsprozeß die Entwicklung von Gläsern im Labor mit Gewichtsverlusten von weniger als 65 bis 70 mg/dm², also sicher in der Laugenklasse 1 liegend, erforderlich ist.

Selbstverständlich dürfen bei der Erfüllung dieser Forderung die anderen wichtigen Glas- und Glasherstellungseigenschaften nicht verschlechtert werden. So muß H = 1 und S = 1 beibehalten werden. Weiter soll der lineare Wärmeausdehnungskoeffizient $\alpha_{20/300}$ wie bei den kommerziellen Gläsern Fiolar® klar, Code-Nr. 8412 und Ggl 490/5 ca. $4,9 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ betragen und darf die Viskosität aus Qualitäts- und Kostengründen im gesamten Schmelz-, Verarbeitungs- und Kühlbereich nicht zu hoch sein.

Ein wesentlicher Parameter zur Charakterisierung der Verarbeitbarkeit des Glases ist die Verarbeitungstemperatur (V_A), bei der die Viskosität des Glases 10^4 dPas beträgt. Dieser V_A -Wert soll für pharmazeutisches Ampullenglas nicht mehr als 1220°C bis 1230°C betragen, um bei der Herstellung von Rohren bzw. bei der anschließenden Weiterverarbeitung der Rohre zu Ampullen das Auftreten von nachteiligen Verdampfungsercheinungen von Glaskomponenten, vorrangig Alkalioxiden und Borsäure, zu verhindern und um Energiekosten zu sparen. Bei der Warmverformung des Glases auftretende Verdampfungen können zur Unbrauchbarkeit der Ampullen führen.

Zur Charakterisierung der Glasviskosität im Kühlbereich kann die Transformationstemperatur T_g , der eine Viskosität von ca. 10^{13} dPas zugeordnet wird, verwendet werden. Auch sie soll nicht zu hoch sein, um Energiekosten im Kühlbereich zu sparen.

Pharmazeutische Behältergläser, wie sie in den Patentschriften DE 37 22 130 C2 und DD 3 01 821 A7 beschrieben worden sind, genügen diesen hohen Anforderungen nicht.

Gläser mit einer Zusammensetzung, wie sie aus DE 37 22 130 C2 abzuleiten sind, besitzen nicht die Laugenklasse 1. Die ein Lampenkolben- und Brandschutzsicherheitsglas beschreibende Patentschrift DE 42 30 607 C1 erwähnt in ihrem beanspruchten Bereich nur eine spezielle Zusammensetzung mit einer Laugenbeständigkeit der Klasse 1. Auch bei Gläsern einer Zusammensetzung nach DD 3 01 821 A7 ist L = 1 zwar teilweise realisiert; es zeigte sich aber, daß zum einen die Laugenklasse 1, wenn überhaupt, dann nur knapp erreicht werden konnte und zum anderen bei mehrfacher Wiederholung der Schmelze einer bestimmten Zusammensetzung der Gewichtsverlust beim Laugenbeständigkeitstest streute, so daß nicht generell L = 1 erzielt wurde. Hier sind also noch Verbesserungen nötig, um eine Laugenbeständigkeitsreserve zu haben.

Die Aufgabe der Erfindung besteht in der Entwicklung von Borosilicatgläsern hoher chemischer Beständigkeit und geringer Viskosität, vorrangig mit einer hydrolytischen Beständigkeit nach DIN ISO 719 der Klasse 1, einer Säurebeständigkeit nach DIN 12116 der Klasse 1 und insbesondere einer Laugenbeständigkeit nach DIN ISO 695 der Klasse 1 mit einem Gewichtsverlust < 65 bis 70 mg/dm² sowie mit Verarbeitungstemperaturen < 1220°C bis 1230°C und mit linearen Wärmeausdehnungskoeffizienten von $\alpha_{20/300} = 4,8$ bis $5,0 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$.

Erfindungsgemäß wird diese Aufgabe durch das in Anspruch 1 beschriebene Glas, das gewisse Mengen an Zirkonoxid und Lithiumoxid enthält, gelöst.

Im Bereich der Zusammensetzungen (Gew.-% auf Oxidbasis) SiO_2 73,0–75,0 (bevorzugt 73,5–75,0); B_2O_3 7,0–10,0 (bevorzugt 8,0–10,0); Al_2O_3 5,0–7,0 (bevorzugt 5,0–6,0); ZrO_2 1,0–3,0 (bevorzugt 1,0–2,5); Li_2O 0,5–1,5; Na_2O 0–10,0; K_2O 0–10,0; MgO 0–3,0; CaO 0–3,0; BaO 0–3,0; SrO 0–3,0; ZnO 0–3,0 und Fluoride 0–3,0 sind Gläser mit H = 1, S = 1, L = 1 (Gewichtsverlust < 65–70 mg/dm²), mit V_A -Werten < 1230°C und $\alpha_{20/300}$ -Werten von $4,8$ bis $5,0 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ zu erschmelzen, wenn das Verhältnis der Glasbildner SiO_2 zu $\text{B}_2\text{O}_3 \geq 7,5$; die Summe von $\text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{ZrO}_2$ 80,0–83,0 Gew.-% und die Summe der zweiwertigen Zusatzkomponenten $\text{MgO} + \text{CaO} + \text{BaO} + \text{SrO} + \text{ZnO} \leq 3,0$ Gew.-% beträgt. Bevorzugt ist die Summe der Alkalioxide $\text{Li}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ auf 7,0–10,0 Gew.-% beschränkt.

Besonders bevorzugt ist folgender Zusammensetzungsbereich (Gew.-% auf Oxidbasis): SiO_2 73,5–75,0; B_2O_3 8,0–10,0; Al_2O_3 5,0–6,0; ZrO_2 1,0–2,5; Li_2O 0,5–1,5; Na_2O 0,5–5,0; K_2O 0,5–5,0; CaO 0,5–2,0 mit $\text{SiO}_2/\text{B}_2\text{O}_3 \geq 7,5$; $\sum \text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{ZrO}_2$ 81,0–83,0; $\sum \text{Li}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ 7,0–9,5.

Die Gläser besitzen zusätzlich noch weitere vorteilhafte Eigenschaften, die zu ihrer fehlerfreien und kostengünstigen Massenproduktion unbedingt erforderlich sind: So erfüllen sie die notwendigen Bedingungen, die an das Schmelzverhalten, die Kristallisations- und Entmischungstabilität, die elektrische Leitfähigkeit, das Korrosionsverhalten gegenüber den Feuerfestmaterialien, die Läutereigenschaften, die Verdampfungseigenschaften usw. gestellt werden.

Ausgehend von der gerundeten Zusammensetzung des gängigen Behälterglastyps (in Gew.-% auf Oxidbasis)

SiO_2 75; B_2O_3 11; Al_2O_3 5; $\sum \text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ 7; $\sum \text{BaO} + \text{CaO}$ 2 werden die Optimierungen, die zur erfindungsgemäßen Zusammensetzung führten, erläutert:

Zur Realisierung einer Laugenbeständigkeit der Klasse 1 mit einem Abtrag < 65 bis 70 mg/dm^2 und gleichzeitig einer relativ geringen Verarbeitungstemperatur von $V_A < 1220$ bis 1230°C muß dem oben beschriebenen Borosilicatglas sowohl ZrO_2 im Bereich von 1 bis 3 Gew.-% als auch $0,5$ — $1,5$ Gew.-% Li_2O zugesetzt werden (in DE 37 22 130 C2 ganz fehlend). Außerdem muß das Verhältnis der Glasbildner $\text{SiO}_2/\text{B}_2\text{O}_3$ größer als oder gleich $7,5$ sein. Mit diesem Verhältnis bzw. mit dem relativ geringen Anteil an B_2O_3 ($7,0$ — $10,0$ Gew.-%) unterscheidet sich die erfindungsgemäße Zusammensetzung von denen aus DE 37 22 130 C2 und DD 3 01 821 A7.

Durch die Variation weiterer Komponenten (Al_2O_3 , Alkali- bzw. Erdalkalioxide, ZnO) kann die Zusammensetzung optimiert und können die anderen wichtigen Glas- bzw. Glasherstellungseigenschaften verbessert bzw. angepaßt werden.

Die gefundene Lösung ist umso überraschender, als das allgemeine Borosilicatglas SiO_2 — B_2O_3 — Al_2O_3 — M_2O — MO — ZK (= Zusatzkomponenten) seit langem bekannt ist, häufig wissenschaftlich untersucht wurde und vielseitig praktisch genutzt wird.

Mittels Optimierungsrechnungen, die auf linearen Modellen beruhen, kann dieser Zusammensetzungsbereich mit vorteilhaft hoher Laugenbeständigkeit im übrigen auch nicht ermittelt werden, da die Laugenbeständigkeit des Glases bei steigendem Verhältnis $\text{SiO}_2/\text{B}_2\text{O}_3$ nicht linear ansteigt, so daß eine solche Rechnung den Bereich geringer Abtragung nicht ermitteln würde.

Der Zusatz von ZrO_2 und der geringe Anteil an B_2O_3 verbessern die Beständigkeit gegenüber Wasser, Säuren und Laugen. Der Zusatz von ZrO_2 ist jedoch durch seine geringe Löslichkeit im Glas und die Erhöhung der Viskosität des Glases begrenzt. Auch die nötige Reduzierung des B_2O_3 -Gehalts verursacht einen Viskositätsanstieg, der aber durch die Zugabe von Alkalioxiden, besonders von Li_2O , kompensiert werden kann.

Bei der Auswahl der Alkalioxide sind verschiedene Aspekte zu beachten: Zu große Mengen an Li_2O in der Glasschmelze verursachen einen unzulässig starken Angriff auf das Feuerfestmaterial der Schmelzwanne, so daß $0,5$ — $1,5$ Gew.-% Li_2O ein Optimum darstellen. So wie Li_2O weniger als Na_2O aus der Schmelze des betrachteten Borosilicatglases verdampft, ist der Dampfdruck von Na_2O geringer als von K_2O . Dies spricht (bei gegebenem max. Li_2O -Gehalt) für eine ausschließliche bzw. hauptsächliche Verwendung von Na_2O . Auch die geringeren Kosten der Na_2O -Rohstoffe sind ein weiteres Argument.

Bei besonderen Anwendungsfällen des erfindungsgemäßen Glases ist es sogar zwingend nötig, auf die Verwendung von K_2O ganz zu verzichten: z. B. bei der Herstellung von "photomultiplier tubes". Die K_2O -Rohstoffe können nämlich geringste Mengen von radioaktiven Verunreinigungen enthalten, und diese würden u. U. ein Ansteigen des Rauschpegels im Photomultiplier verursachen.

Dagegen müssen bei CaO -armen und CaO -freien Syntheseverarianten zur Einstellung des gewünschten $\alpha_{20/300}$ -Wertes größere Anteile an K_2O eingesetzt werden.

Für CaO -freie Synthesen ist folgender Zusammensetzungsbereich (Gew.-% auf Oxidbasis) vorteilhaft:

SiO_2 73,5—75,0; B_2O_3 8,0—10,0; Al_2O_3 5,0—6,0; ZrO_2 1,0—2,5; Li_2O 0,5—1,5; Na_2O 0—3,0; K_2O 4,0—7,0 mit $\text{SiO}_2/\text{B}_2\text{O}_3 \geq 7,5$; $\sum \text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{ZrO}_2$ 81,0—83,0; $\sum \text{Li}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ 7,0—10,0.

Auch ist bekannt, daß bei der Weiterverarbeitung von Rohren zu Ampullen durch die Wiedererwärmung des Glases bei hohen Verformungstemperaturen ein hoher Na_2O -Gehalt besonders schnell zu Ausblühungen an der Glasoberfläche führen kann. Dem kann jedoch schon durch das Absenken des V_A -Wertes durch die ZrO_2 - und Li_2O -Zugabe und auch durch die alleinige Verwendung von K_2O bzw. die gleichzeitige Verwendung von K_2O und Na_2O und durch geringe Zusätze von ZnO entgegengewirkt werden.

Da die Verdampfungsprodukte bei hohen Temperaturen in technischen Borosilicatgläsern, meistens Metaborate, unabhängig von der Art des verwendeten Alkalioxides (M_2O) einen Borsäuremodul

$\Psi = \text{B}_2\text{O}_3 / (\text{B}_2\text{O}_3 + \text{M}_2\text{O})$ (in Mol.-%) von 0,53 bis 0,58

besitzen und damit dem Borsäuremodul der Glaszusammensetzung sehr nahe kommen, was eine Verdampfung erleichtert, ist es erforderlich, die Verdampfung beim Schmelzprozeß auf anderem Wege, nämlich durch eine ausgewogene Erhöhung der Viskosität zu reduzieren.

Dies wird durch relativ hohe Gehalte an SiO_2 (73,0—75,0 Gew.-%) und Al_2O_3 (5,0—7,0 Gew.-%) erreicht.

Mit einem Al_2O_3 -Anteil dieser Höhe unterscheidet sich die erfindungsgemäße Glaszusammensetzung wiederum von den Zusammensetzungen aus DD 3 01 821 A7. Auch die Glaszusammensetzungen aus DE 42 30 607 C1 enthalten mit 1,5—4,0 Gew.-% deutlich weniger Al_2O_3 .

Wird der Anteil an SiO_2 und Al_2O_3 noch weiter erhöht als erfindungsgemäß beansprucht, steigt die Viskosität und damit auch der V_A -Wert zu stark an, was auch die Läuterung verschlechtert. Auch führen zu große Al_2O_3 -Anteile zu einer merklichen Verschlechterung der Säurebeständigkeit.

Unter Beachtung aller vor- und nachteiligen Wirkungen der Bestandteile eines solchen hochwertigen, vielseitig einsetzbaren pharmazeutischen Ampullenglases erweist sich die folgende Glaszusammensetzung (Gew.-% auf Oxidbasis) als besonders vorteilhaft:

SiO_2 74,0—74,5; B_2O_3 8,5—9,5 (besonders bevorzugt 9,0—9,5); Al_2O_3 5,3—6,0 (besonders bevorzugt 5,3—5,8); ZrO_2 1,6—2,0; Li_2O 0,7—1,3 (besonders bevorzugt 0,9—1,1); Na_2O 3,0—5,0; K_2O 2,0—5,0 (besonders bevorzugt 2,0—4,0); CaO 0,5—1,6 (besonders bevorzugt 0,8—1,2); mit $\sum \text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{ZrO}_2$ 81,3—82,0 und $\sum \text{Li}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ 7,0—9,5 (besonders bevorzugt 7,0—9,0).

So wird bei einem α -Wert von ca. $4,9 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ eine hervorragende chemische Beständigkeit von $H = 1$, $S = 1$ und $L = 1$ (Abtrag $< 65 \text{ mg/dm}^2$) und ein V_A -Wert von sogar $\leq 1200^\circ\text{C}$ erreicht.

Da CaO eine stabilisierende Wirkung auf die Säurebeständigkeit ausübt, sollten, wenn möglich, geringe Mengen im Glas enthalten sein. Ebenfalls sind geringe Mengen von BaO zur weiteren Viskositätserniedrigung

und Absenkung der Schmelztemperaturen hilfreich. Es kann andererseits auch nötig sein, daß das Glas kein oder nur sehr wenig BaO und CaO enthält, da bekannt ist, daß diese Komponenten mit einigen speziellen Injektionslösungen in unerwünschter Weise reagieren können.

Wenn die jeweiligen pharmazeutischen und technischen Einsatzgebiete nicht höchste Ansprüche an die chemische Beständigkeit stellen, können die Glaseigenschaften durch Zusätze der weiteren zweiwertigen Komponenten SrO, MgO und ZnO sowie durch Variation der CaO- und BaO-Anteile weiter modifiziert werden.

Ihr Gesamtanteil muß aber auf bis zu maximal 3,0 Gew.-% begrenzt bleiben, womit sich die erfindungsgemäße Zusammensetzung von der aus DE 42 30 607 C1 bekannten Zusammensetzung ($\sum \text{MgO} + \text{CaO} + \text{BaO} + \text{ZnO} + \text{SrO} + \text{ZrO}_2 = 6$ bis $10 \approx \sum \text{MgO} + \text{CaO} + \text{BaO} + \text{ZnO} + \text{SrO} = 3$ bis $9,5$ bei $\text{ZrO}_2 = 0,5$ bis 3) unterscheidet.

Außerdem können den erfindungsgemäßen Glaszusammensetzungen geringe Mengen von Fluoriden zur Schmelzbeschleunigung bzw. zur weiteren Viskositätsniedrigung oder bekannte Läutermittel wie Chloride und Sb_2O_3 zugesetzt werden.

Ausführungsbeispiele

In Tabelle 1 werden erfindungsgemäße Glaszusammensetzungen und ihre wesentlichen die Erfindung betreffenden Eigenschaften wiedergegeben.

Es ist ersichtlich, daß bei Einhaltung der vorgegebenen Wärmedehnung von $\alpha_{20/300} = 4,9 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ die Laugenbeständigkeit L, ausgedrückt durch geringe Abtragswerte von 58 bis 65 mg/dm^2 , sehr sicher in der Klasse 1 liegt und die Verarbeitungstemperaturen mit V_A -Werten von 1180°C bis 1220°C niedrig sind.

Tabelle 1

Beispiele erfindungsgemäßer Gläser

Glaszusammensetzungen in Gew.-%

Glasbezeichnung	1	2	3	4	5
SiO_2	74,3	74,2	74,3	74,3	74,3
B_2O_3	9,3	8,8	9,3	9,3	9,3
Al_2O_3	5,5	5,8	5,5	5,5	5,5
ZrO_2	1,8	1,8	1,8	1,8	1,8
Li_2O	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0
Na_2O	4,0	3,0	3,5	3,0	2,0
K_2O	3,0	4,0	3,8	4,6	6,1
CaO	1,1	1,4	0,8	0,5	-
mit					
$\text{SiO}_2/\text{B}_2\text{O}_3$	8,0	8,4	8,0	8,0	8,0
$\sum \text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{ZrO}_2$	81,6	81,8	81,6	81,6	81,6
$\sum \text{Li}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$	8,0	8,0	8,3	8,6	9,1

Wesentliche Glaseigenschaften

Glasbezeichnung	1	2	3	4	5
$\alpha_{20/300} (10^{-6} \text{ K}^{-1})$	4,9	4,9	4,9	4,9	4,9
L (mg/dm^2)	62	58	63	64	65
$V_A (^\circ\text{C})$	1180	1200	1190	1200	1220

Zur Demonstration weiterer günstiger Eigenschaften werden zu dem Beispiel 1 noch folgende Angaben gemacht:

Dichte ρ : $2,36 \text{ g/cm}^3$

Transformationstemperatur T_g : 540°C

oberer Kühlpunkt OKP: 550°C

Erweichungspunkt E_w : 785°C

Kristallisations- und Entmischungsstabilität: ausreichend gut zur fehlerfreien Herstellung des Glases als Massenerzeugnis.

Die T_g - und OKP-Temperaturen belegen, daß das Glas auch im Kühlbereich relativ geringe und damit günstige Viskositäten besitzt, so daß eine kostengünstige Kühlung möglich ist.

Die Gläser wurden in herkömmlicher Weise im gasbeheizten Laborofen bei 1620 °C in 0,5-l-Tiegeln im Zeitraum von ca. vier Stunden erschmolzen, anschließend in Metallformen zu Blöcken gegossen und gekühlt. Als Rohstoffe wurden Sand, H_3BO_3 , $Al(OH)_3$, Alkali- und Erdalkalicarbonate, -nitrate, Zirkonerde und ZnO eingesetzt. Die Gläser zeigten ein gutes Schmelzverhalten. Als Rohstoffe können auch die für technische Gläser üblicherweise verwendeten Rohstoffe eingesetzt werden.

Das erfindungsgemäße Glas ist vorrangig zur Verwendung als vielseitig einsetzbares Pharmaprimärpackmittel, z. B. als Ampullenglas, geeignet. Es ist darüber hinaus auch als Geräteglas für Labor- und andere technische Anwendungen einzusetzen.

Patentansprüche

1. Zirkon- und lithiumoxidhaltiges Borosilicatglas hoher chemischer Beständigkeit und geringer Viskosität, gekennzeichnet durch eine Zusammensetzung (in Gew.-% auf Oxidbasis) von

SiO_2	73,0—75,0	20
B_2O_3	7,0—10,0	
Al_2O_3	5,0—7,0	
ZrO_2	1,0—3,0	
Li_2O	0,5—1,5	
Na_2O	0—10,0	25
K_2O	0—10,0	
MgO	0—3,0	
CaO	0—3,0	
BaO	0—3,0	30
SrO	0—3,0	
ZnO	0—3,0	
Fluoride	0—3,0	
mit		
SiO_2/B_2O_3	$\geq 7,5$	35
$\sum SiO_2 + Al_2O_3 + ZrO_2$	80,0—83,0	
$\sum MgO + CaO + BaO + SrO + ZnO$	$\leq 3,0$	

2. Zirkon- und lithiumoxidhaltiges Borosilicatglas nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch eine Zusammensetzung (in Gew.-% auf Oxidbasis) von

SiO_2	73,5—75,0	
B_2O_3	8,0—10,0	
Al_2O_3	5,0—6,0	45
ZrO_2	1,0—2,5	
Li_2O	0,5—1,5	
Na_2O	0—10,0	
K_2O	0—10,0	
MgO	0—3,0	50
CaO	0—3,0	
BaO	0—3,0	
SrO	0—3,0	
ZnO	0—3,0	55
mit		
SiO_2/B_2O_3	$\geq 7,5$	
$\sum SiO_2 + Al_2O_3 + ZrO_2$	80,0—83,0	
$\sum Li_2O + Na_2O + K_2O$	7,0—10,0	
$\sum MgO + CaO + BaO + SrO + ZnO$	$\leq 3,0$	60

3. Borosilicatglas nach Anspruch 1 oder 2, gekennzeichnet durch eine Zusammensetzung (in Gew.-% auf Oxidbasis) von

	SiO ₂	73,5—75,0
	B ₂ O ₃	8,0—10,0
	Al ₂ O ₃	5,0—6,0
	ZrO ₂	1,0—2,5
5	Li ₂ O	0,5—1,5
	Na ₂ O	0,5—5,0
	K ₂ O	0,5—5,0
	CaO	0,5—2,0
10	mit	
	SiO ₂ /B ₂ O ₃	≥ 7,5
	Σ SiO ₂ + Al ₂ O ₃ + ZrO ₂	81,0—83,0
	Σ Li ₂ O + Na ₂ O + K ₂ O	7,0—9,5

15 4. Borosilicatglas nach Anspruch 1 oder 2, gekennzeichnet durch eine Zusammensetzung (in Gew.-% auf Oxidbasis) von

	SiO ₂	73,5—75,0
20	B ₂ O ₃	8,0—10,0
	Al ₂ O ₃	5,0—6,0
	ZrO ₂	1,0—2,5
	Li ₂ O	0,5—1,5
25	Na ₂ O	0—3,0
	K ₂ O	4,0—7,0
	mit	
	SiO ₂ /B ₂ O ₃	≥ 7,5
	Σ SiO ₂ + Al ₂ O ₃ + ZrO ₂	81,0—83,0
30	Σ Li ₂ O + Na ₂ O + K ₂ O	7,0—10,0

35 5. Borosilicatglas nach wenigstens einem der Ansprüche 1 bis 3, gekennzeichnet durch eine Zusammensetzung in Gew.-% auf Oxidbasis von

	SiO ₂	74,0—74,5
	B ₂ O ₃	8,5—9,5
	Al ₂ O ₃	5,3—6,0
40	ZrO ₂	1,6—2,0
	Li ₂ O	0,7—1,3
	Na ₂ O	3,0—5,0
	K ₂ O	2,0—5,0
	CaO	0,5—1,6
45	mit	
	Σ SiO ₂ + Al ₂ O ₃ + ZrO ₂	81,3—82,0
	Σ Li ₂ O + Na ₂ O + K ₂ O	7,0—9,5

50 6. Borosilicatglas nach Anspruch 5, gekennzeichnet durch eine Zusammensetzung in Gew.-% auf Oxidbasis von

	SiO ₂	74,0—74,5
	B ₂ O ₃	9,0—9,5
55	Al ₂ O ₃	5,3—5,8
	ZrO ₂	1,6—2,0
	Li ₂ O	0,9—1,1
	Na ₂ O	3,0—5,0
60	K ₂ O	2,0—4,0
	CaO	0,8—1,2
	mit	
	Σ SiO ₂ + Al ₂ O ₃ + ZrO ₂	81,3—82,0
65	Σ Li ₂ O + Na ₂ O + K ₂ O	7,0—9,0

7. Verwendung des Borosilicatglases nach wenigstens einem der vorhergehenden Ansprüche mit einer hydrolytischen Beständigkeit nach DIN ISO 719 der Klasse 1, einer Säurebeständigkeit nach DIN 12116 der

Klasse 1, einer Laugenbeständigkeit nach DIN ISO 659 der Klasse 1 mit einem Gewichtsverlust kleiner als 70 mg/dm^2 , Verarbeitungstemperaturen V_A von max. 1230°C und einem linearen Wärmedehnungskoeffizienten $\alpha_{20/300} = 4,8-5,0 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ als Pharmaprimärpackmittel, z. B. als Ampullenglas, sowie als Geräteglas für Labor- und andere technische Anwendungen.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65